

c) 35 moles %.

[—1°65]	1		[0,0213]	[47,0]
12°50	665	}		
15°00	786		0,0207	48,4
16°50	850		0,0216	46,2
17°50	902		0,0216	46,4
		M =	0,0213	47,0
		δ =	1,076 (extrapolé)	

d) 65 moles %.<sup>(1)</sup>

[—1°7]	1			
10°00	506		0,0232	43,1
15°00	697		0,0261	38,2
17°50	802		0,0238	42,0
20°00	904		0,0245	40,8
		M =	0,0244	40,9
		δ =	1,089 (extrapolé)	

Ces valeurs ne se rapportent pas à la fin de fusion du palier triphasique (—1°7), mais à celle d'un mélange biphasique, n'existant pas sous la pression atmosphérique à cause des deux phases liquides. Il en est de même pour les mélanges à 20 et 35 moles % d'aniline. Cependant l'extrapolation graphique des valeurs sous pression (au delà du domaine de démixtion) vers la pression atmosphérique donne des T. C. proches de celles du palier triphasique (—1°85, —1°65 et —1°7).

(1) Malgré un grand nombre d'essais, nous ne sommes pas parvenu à obtenir des valeurs concordantes pour le mélange à 50 m. %.

e) 80 moles %.

T.	P.	dt/dp.	dp/dt.
—0°8	1		
		0,0248	40,2
10°00	(1)		
15°00	635	0,0233	42,0
17°50	740	0,0263	38,0
20°00	835	0,0255	39,2
22°50	933		
	M =	0,0250	39,8
	δ =	1,092	

f) 90 moles %.

T.	P.	dt/dp.	dp/dt.
2°6	1		
		0,0233	42,9
10°00	318	0,0243	41,0
15°00	523	0,0234	42,6
20°00	736	0,0242	41,3
23°00	850		
	M =	0,0238	41,9
	δ =	1,086	

#### 4. Variation de la longueur du palier triphasique.

A cause de l'écart entre les isobares et les pressions de fusion du palier triphasique, il n'est pas possible de déterminer, d'une manière précise, la variation de longueur du palier triphasique.

On remarque cependant que ce palier diminue rapidement de longueur et que sous 600 kg/cm<sup>2</sup>, il ne couvre plus environ qu'un quart de l'ensemble des mélanges; au delà de 14°, il a complètement disparu.

(1) Il ne nous a pas été possible d'obtenir une valeur concordant avec les autres, à cette température. La pression de fin de fusion est toujours trop faible, sans que l'on puisse déterminer la cause de cette erreur.